

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number : 2003-260363

(43) Date of publication of application : 16.09.2003

(51) Int.CI.

B01J 31/22
C07C231/10
C07C233/47
// C07B 53/00
C07B 61/00
C07M 7:00

(21) Application number : 2002-064926

(71) Applicant : JAPAN SCIENCE &
TECHNOLOGY CORP

(22) Date of filing : 11.03.2002

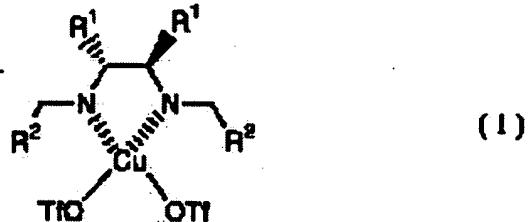
(72) Inventor : KOBAYASHI OSAMU

(54) NEW CHIRAL COPPER CATALYST AND METHOD FOR MANUFACTURING N-ACYLATED AMINOACID DERIVATIVE BY USING THE SAME

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a catalyst system which makes efficient, easy and stereoselective Mannich reaction possible from an N-acylimino ester as the starting material.

SOLUTION: A new chiral copper catalyst expressed by formula (I) is used. In formula (I), R₁ and R₂ are same or different groups and each represents an aromatic hydrocarbon group which may have a substituent.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

11.03.2002

[Date of sending the examiner's decision of
rejection]

[Kind of final disposal of application other than
the examiner's decision of rejection or
application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] 3780218

[Date of registration] 10.03.2006

[Number of appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2003-260363

(P2003-260363A)

(43)公開日 平成15年9月16日(2003.9.16)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	F I	テーマコード(参考)
B 01 J 31/22		B 01 J 31/22	Z 4 G 0 6 9
C 07 C 231/10		C 07 C 231/10	4 H 0 0 6
233/47		233/47	4 H 0 3 9
// C 07 B 53/00		C 07 B 53/00	B
61/00	3 0 0	61/00	3 0 0
	審査請求 有 請求項の数 9	OL (全 10 頁)	最終頁に続く

(21)出願番号 特願2002-64926(P2002-64926)

(22)出願日 平成14年3月11日(2002.3.11)

特許法第30条第1項適用申請有り 2002年1月10日 発行の「ORGANIC LETTERS 2002, Vo 1. 4, No. 1,」に発表

(71)出願人 396020800

科学技術振興事業団

埼玉県川口市本町4丁目1番8号

(72)発明者 小林 修

東京都千代田区猿楽町1-6-6-702

(74)代理人 100093230

弁理士 西澤 利夫

最終頁に続く

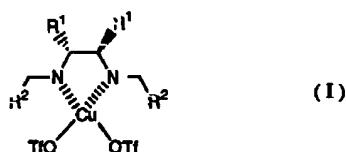
(54)【発明の名称】 新規キラル銅触媒とそれを用いたN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法

(57)【要約】

【課題】 N-アシルイミノエステルを出発物質とする効率よく、簡便な立体選択的Mannich型反応を可能とする触媒系を提供する。

【解決手段】 次式(I)

【化1】

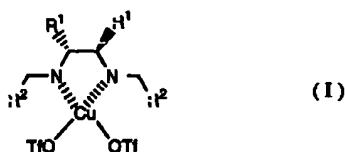


(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されることを特徴とする新規キラル銅触媒を用いる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 次式(I)

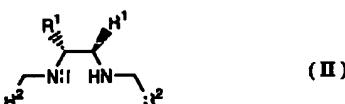
【化1】



(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されることを特徴とする新規キラル銅触媒。

【請求項2】 トリフルオロメタンスルホン酸銅と次式(II)

【化2】

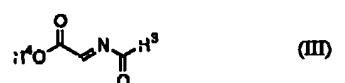


(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される配位子を混合して得られる新規キラル銅触媒。

【請求項3】 R¹はフェニル基である請求項1または2のいずれかの新規キラル銅触媒。【請求項4】 R²は1-ナフチル基である請求項1ないし3のいずれかの新規キラル銅触媒。

【請求項5】 エナンチオ選択性的にN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する方法であって、次式(III)

【化3】



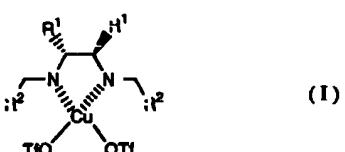
(ただし、R³、R⁴は同一または別異に置換基を有していてもよい鎖状炭化水素基である)で表されるN-アシルイミノエステルと、次式(IV)

【化4】



(ただし、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基、R⁶はトリアルキルシリル基、R⁷は水素原子または置換基を有していてもよい炭化水素基である)で表されるシリルエノールエーテルを、次式(I)

【化5】

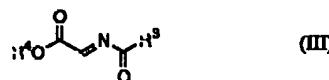


(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される

キラル銅触媒の存在下に反応させることを特徴とするN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法。

【請求項6】 エナンチオ選択性的にN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する方法であって、次式(III)

【化6】



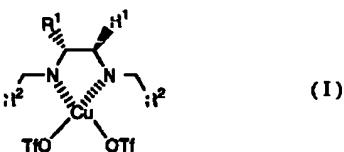
(ただし、R³、R⁴は同一または別異に置換基を有していてもよい鎖状炭化水素基である)で表されるN-アシルイミノエステルと、次式(IV)

【化7】



(ただし、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基、R⁶はアルキル基、R⁷は水素原子または置換基を有していてもよい炭化水素基である)で表されるアルキルビニルエノールエーテルを、次式(I)

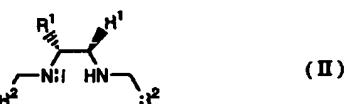
【化8】



(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されるキラル銅触媒の存在下に反応させ、酸処理することを特徴とするN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法。

【請求項7】 キラル銅触媒は、トリフルオロメタンスルホン酸銅と次式(II)

【化9】



(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される配位子を混合して得られる請求項5または6のいずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法。

【請求項8】 キラル銅触媒において、R¹はフェニル基である請求項5ないし7のいずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法。【請求項9】 キラル銅触媒において、R²は1-ナフチル基である請求項5ないし8のいずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】この出願の発明は、新しい銅触媒とそれを用いたN-アシル化アミノ酸誘導体の製造

方法に関するものである。さらに詳しくは、この出願の発明は新規キラル銅錯体と、それを用いてエナンチオ選択性高くN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する不斉Mannich型反応に関するものである。

【0002】

【従来技術とその課題】自然界には、多くの重要なN-アセチルアミノ酸誘導体が存在する。例えば、カルシウム拮抗性を有する蘭藻類Scytonema sp. (strain U-3-3)の主な代謝生成物であるScytonemin A (Helms, G.L.; Moore, R.E., Niemczura, W.P., Patterson, G.M.L., Tomer, K.B., Gross, M.L., J.Org.Chem. 1998, 53, 1298)、Theonella属の海生海綿体由来の抗菌性ペプチドであるTheonellamide F (Matsunaga, S., Fusetani, N., Hashimoto, K., Walchli, M., J.Am.Chem.Soc. 1989, 111, 2582)、スフィンゴ脂質 (Dickson, R. C. Annu. Rev. Biochem. 1998, 67, 27) を始めとする多くのものが単離、報告されている (Humphrey, M., Chamberlin, A.R., Chem. Rev. 1997, 97, 2243; von Dohren, H., Keller, U., Vater, J., Zocher, R. Chem. Rev. 1997, 97, 2675; Koltr, T., Sandhoff, K. Angew.Chem., Int. Ed. 1999, 38, 1532など)。

【0003】この出願の発明者らは、中でも、動物細胞におけるスフィンゴミエリン (SM) 合成に特異的に作用し、スフィンゴ脂質の細胞内輸送を抑制する物質として報告されている、セラミド類似体のN-(3-Hydroxy-1-hydroxymethyl-3-phenylpropyl)dodecanamide (HPA-12) (Yasuda, S., Kitagawa, H., Ueno, M., Ishitani, H., Fukasawa, M., Nishijima, M., Kobayashi, S., Hanada, K. J.Biol.Chem. 2001, 276, 43994-44002) に注目した。このような物質を立体選択性高く合成することができれば、スフィンゴミエリン (SM) 合成サイトから小胞体へのセラミド輸送の抑制剤として作用し、細胞死を抑制することが可能となると期待される。

【0004】HPA-12のような天然化合物やその類似化合物を化学合成によって生産する方法としては、 α -イミノエステルとエノラートの立体選択性的Mannich型反応 (Kobayashi, S., Ishitani, H. Chem. Rev. 1999, 99, 1069) が効率的である。発明者らは、最近、ジルコニウム触媒による立体選択性的Mannich型反応方法を開発し、報告している (Ishitani, H., Ueno, M., Kobayashi, S. J.Am.Chem.Soc. 1997, 119, 7153; Kobayashi, S., Ishitani, H., Ueno, M. J.Am.Chem.Soc. 1998, 120, 431; Ishitani, H., Ueno, M., Kobayashi, S. J.Am.Chem.Soc. 2000, 122, 8180; Kobayashi, S., Ishitani, H., Yamashita, Y., Ueno, M., Shimizu, H. Tetrahedron 2001, 57, 861)。また、 α -イミノエステルの不斉マンニッヒ反応に関して多くの報告がなされている (例えば、Hagiwara, E., Fujii, A., Sodeoka, M. J.Am.Chem.Soc. 1998, 120, 2474; Ferraris, D., Young, B., Dudding, T., Lectka, T. J.Org.Chem. 1999, 64, 2168他)。

【0005】しかし、これら公知の反応方法では、生成物からN-保護基をはずし、さらにアシル化する必要があり、煩雑な操作を要するものであった。

【0006】そこで、より効率的な反応方法として、N-アシルイミノエステルをエノラートと反応させてN-アシル化アミノ酸誘導体を直接得る方法が検討された。しかし、出発物質として用いられるN-アシルイミノエステルの多くは、不安定であり、有機合成への適用範囲が限定されていたのが実情である。

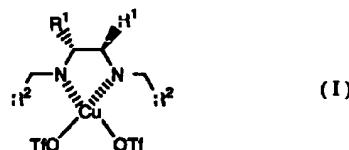
【0007】したがって、この出願の発明は、以上のとおりの問題点を解決し、N-アシルイミノエステルを出発物質とする効率よく、簡単な立体選択性的Mannich型反応を可能とする触媒系を提供することを課題としている。また、この出願の発明は、このような触媒を用いてスフィンゴミエリン合成サイトから小胞体へのセラミド輸送の抑制剤として作用し、細胞死を抑制する (1R, 3R) N-(3-ヒドロキシ-1-ヒドロキシメチル-3フェニルプロピル) ドデカンアミド (HPA-12) を始めとするN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法をも提供する。

【0008】

【課題を解決するための手段】この出願の発明は、以上のとおりの課題を解決するものとして、まず、第1には、次式 (I)

【0009】

【化10】

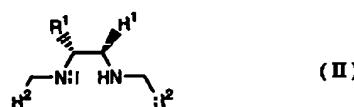


【0010】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されることを特徴とする新規キラル銅触媒を提供する。

【0011】第2には、この出願の発明は、トリフルオロメタンスルホン酸銅と次式 (II)

【0012】

【化11】



【0013】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される配位子を混合して得られる新規キラル銅触媒を提供する。

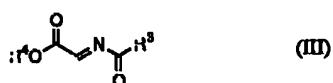
【0014】また、この出願の発明は、第3には、R¹がフェニル基である前記いずれかの新規キラル銅触媒

を、第4には、R²が1-ナフチル基である前記いずれかの新規キラル銅触媒を提供する。

【0015】さらに、この出願の発明は、第5には、エナンチオ選択的にN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する方法であって、次式(III)

【0016】

【化12】



【0017】(ただし、R³、R⁴は同一または別異に置換基を有していてもよい鎖状炭化水素基である)で表されるN-アシルイミノエステルと、次式(IV)

【0018】

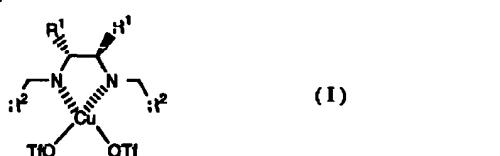
【化13】



【0019】(ただし、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基、R⁶はトリアルキルシリル基、R⁷は水素原子または置換基を有していてもよい炭化水素基である)で表されるシリルエノールエーテルを、次式(I)

【0020】

【化14】

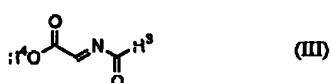


【0021】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されるキラル銅触媒の存在下に反応させることを特徴とするN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法を提供する。

【0022】この出願の発明は、また、第6には、エナンチオ選択的にN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する方法であって、次式(III)

【0023】

【化15】



【0024】(ただし、R³、R⁴は同一または別異に置換基を有していてもよい鎖状炭化水素基である)で表されるN-アシルイミノエステルと、次式(IV)

【0025】

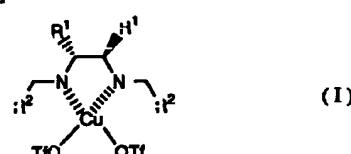
【化16】



【0026】(ただし、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基、R⁶はアルキル基、R⁷は水素原子または置換基を有していてもよい炭化水素基である)で表されるアルキルビニルエノールエーテルを、次式(I)

【0027】

【化17】

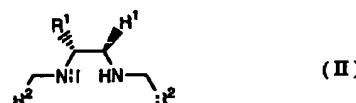


【0028】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表されるキラル銅触媒の存在下に反応させ、酸処理することを特徴とするN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法を提供する。

【0029】この出願の発明は、第7には、キラル銅触媒が、トリフルオロメタンスルホン酸銅と次式(II)

【0030】

【化18】



【0031】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される配位子を混合して得られる前記いずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法を提供する。

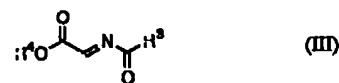
【0032】そして、この出願の発明は、第8には、キラル銅触媒において、R¹がフェニル基である前記いずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法を、第9には、キラル銅触媒において、R²が1-ナフチル基である前記いずれかのN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法をも提供する。

【0033】

【発明の実施の形態】この出願の発明では、まず、次式(III)

【0034】

【化19】



【0035】(ただし、R³、R⁴は同一または別異に置換基を有していてもよい鎖状炭化水素基である)で表されるN-アシルイミノエステルと、次式(IV)

【0036】

【化20】

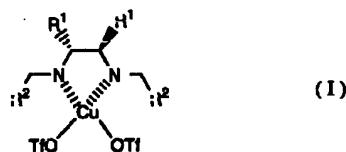


【0037】(ただし、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基、R⁶はトリアルキルシリル基、R⁷は水素原子または置換基を有していてもよい炭化水素基である)で表されるシリルエノールエーテルを、次式

(I)

【0038】

【化21】

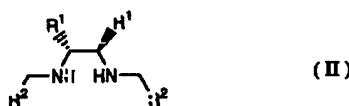


【0039】(ただし、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基である)で表される新規なキラル銅触媒の存在下に反応させることにより、エナンチオ選択性にN-アシル化アミノ酸誘導体を製造する。また、シリルエノールエーテルの代わりに、前記(IV)におけるR⁶がアルキル基であるアルキルビニルエーテルを用いた場合には、N-アシルイミノエステルと前記のキラル銅触媒の存在下に反応させた後、酸処理されれば、エナンチオ選択性高くN-アシル化アミノ酸誘導体が製造される。

【0040】この新規キラル銅触媒(I)は、トリフルオロメタンスルホン酸銅と次式(II)

【0041】

【化22】



【0042】で表される配位子を、例えば溶液中で混合して得られるものであり、単離されたものを触媒として用いてもよいし、反応溶液中でin situで錯形成させ、調製してもよい。

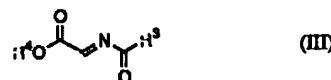
【0043】この出願の発明の新規キラル銅触媒(I)において、R¹およびR²は、同一または別異に置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基であり、とくに限定されない。具体的には、フェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基等の芳香族炭化水素基、あるいは、4-メチルフェニル基、3, 5-ジメチルフェニル基、3, 5-ジ-*t*-ブチルフェニル基、4-クロロフェニル基、3, 5-ジクロロフェニル基等の置換基を有する芳香族炭化水素基が好ましく例示される。後述の実施例からも明らかなように、発明者らの研究によれば、とくに、R¹がフェニル基でR²が1-ナフチル基である新規キラル銅触媒は、不斉Mannich型反応における生成物の収率や

エナンチオ選択性が高くなり、好ましい。

【0044】この出願の発明のN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法において、次式(III)

【0045】

【化23】



【0046】のN-アシルイミノエステルにおけるR³およびR⁴は、いずれも鎖状炭化水素基であり、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、t-ブチル等のアルキル基が例示される。これらの置換基は、不斉Mannich型反応の生成物であるN-アシル化アミノ酸誘導体に反映されることから、目的とするN-アシル化アミノ酸誘導体に応じて適宜選択すればよい。例えば、後述のHPA-12を生成する場合には、R³をC₁₁H₂₃とすればよい。一方、R⁴については、反応の障害にならなければとくに限定されないが、例えばメチルやエチル等の短鎖アルキル基とすることができる。

【0047】この出願の発明のN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法は、前記のN-アシルイミノエステルは、次式(IV)

【0048】

【化24】



【0049】の化合物と反応される。このとき、(IV)において、R⁵は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基であり、具体的には、フェニル、1-ナフチル、2-ナフチル、4-メチルフェニル、3, 5-ジメチルフェニル、4-クロロフェニル等が例示される。また、R⁷は水素原子であってもよいし、メチル、エチル、n-ブロピル、i-ブロピル、n-ブチル、i-ブチル、t-ブチル等のアルキル基、シクロヘキシル基、フェニル基等の炭化水素基や、これらにハロゲン、S、N、O等のヘテロ原子や置換基が結合した基から選択される。一方、R⁶については、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基等のトリアルキルシリル基とすることもできるし、メチル、エチル、n-ブロピル、i-ブロピル、n-ブチル、i-ブチル、t-ブチル等のアルキル基としてもよい。R⁶がトリアルキルシリルエーテルの場合には、(IV)はシリルエノールエーテルとなり、アルキル基の場合には、(IV)はアルキルビニルエーテルとなる。(IV)では、とくに、R⁵は不斉Mannich反応後に生成物のN-アシル化アミノ酸誘導体中に残留することから、目的とするN-アシル化アミノ酸誘導体に応じてR⁵を適宜選択すればよい。例えば、後述のHPA-12を最終目的物とするならば、R⁵をフェニル基とすれば

よい。

【0050】この出願の発明のN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法において、反応物であるN-アシルイミノエステルとシリルエノールエーテル（またはアルキルビニルエーテル）は、試薬として市販されているものや公知の有機合成方法により合成、単離されるものを用いてもよいし、化合物の単離が難しいものや不安定なものについては、Mannich型反応に際してin situで合成して用いてもよい。

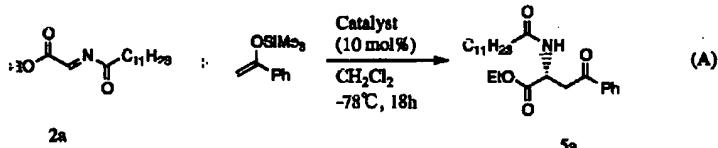
【0051】さらに、この出願の発明のN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法において、Mannich型反応は、前記の新規キラル銅触媒の存在下で行われるものであればよく、その反応条件はとくに限定されない。例えば、反応は、各種の有機溶媒中で行われることが好ましい。溶媒は、出発物質であるN-アシルイミノエステルやシリルエノールエーテル（またはアルキルビニルエーテル）、そして触媒を溶解できるものであればよく、反応温度において固化あるいは分解しないものであればよく、とくに限定されない。例えば、クロロホルムやジクロロメタン等の含ハロゲン溶媒等が例示される。反応温度は、各反応物質が安定で触媒がとくに効率的に作用する温度範囲であればよく、好ましくは室温以下の低温、より好ましくは、-100°C～室温程度とする。さらに、具体的な反応操作については、一般的な化学反応において実施される攪拌、分離、精製等の操作が適用できる。

【0052】以下、実施例を示してこの出願の発明についてさらに詳細に説明する。もちろん、この出願の発明は、以下の実施例に限定されるものではないことはいうまでもない。

【0053】

【実施例】以下の実施例において、融点は補正せずに表示した。

【0054】また、¹Hおよび¹³C NMRスペクトル



【0063】Cu(OTf)₂ (3.6 mg, 0.01 mmol) を 100 °C の真空中で 2 時間乾燥させた後、化合物 3e (5.4 mg, 0.0011 mmol) のジクロロメタン (1.0 mL) 溶液をアルゴン下、室温で加え、得られた薄緑色の液を濃緑色になるまで 1.5 時間攪拌した。溶液を 0°C まで冷却し、シリルエノールエーテル (0.15 mmol) のジクロロメタン (1.0 mL) 溶液を加えた。

【0064】さらに、N-アシルイミノエステル (2a) (0.1 mmol) のジクロロメタン (1.0 mL) 溶液を 20 分間かけて添加し、反応溶液を 0°C で 18 時間放置した。

は、特記しない限り、CDCl₃ 中で JEOL JNM-LA300、JNM-LA400、または JNM-LA500 スペクトロメーターにより測定した。¹H では、テトラメチルシラン (TMS) を内部標準として用いた ($\delta = 0$)。また、¹³C では、CDCl₃ を内部標準として用いた ($\delta = 77.0$)。

【0055】IRスペクトルは、JASCO FT/IR-610スペクトロメーターを用いて測定した。

【0056】円偏光性は、JASCO P-1010 旋光計により測定した。

【0057】高速液体クロマトグラフィーは、SHIMADZU LC-10AT (液体クロマトグラフ)、SHIMADZU SPD-10A (紫外線検知機)、および SHIMADZU C-R6A クロマトパックを用いて行った。

【0058】ガスクロマトグラフィーおよびマススペクトルは SHIMADZU GC-17A および SHIMADZU GCMS-QP5050A を用いて測定した。

【0059】カラムクロマトグラフィーは、Silica gel 60 (Merck社) で、また薄層クロマトグラフィーは、Wakogel B-5F (和光純薬) を用いて行った。

【0060】いずれの反応もアルゴン下、乾燥させたガラス機器を用いて行った。

【0061】N-アシルイミノエステル 2a および 2b は対応する α -クロログリシン誘導体 (Schmitt, M., Bourguignon, J., Barlin, G.B., Davies, L.P. Aust. J. Chem. 1997, 50, 719) より得た。

<実施例 1> 新規キラル銅触媒を用いた N-アシルイミノエステルとアセトフェノン由来のシリルエノールエーテルの Mannich 型反応

次式 (A) にしたがって、N-アシルイミノエステルとアセトフェノン由来のシリルエノールエーテルの Mannich 型反応を行った。

【0062】

【化25】

【0065】反応溶液に THF-水を添加し、反応を停止させ、2 分間攪拌後、室温まで加温された。飽和 NH₄C₁ 水溶液を溶液中に加え、ジクロロメタンで抽出した。

【0066】有機層を塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で脱水し、溶媒を減圧除去した。

【0067】ジクロロメタン (3.0 mL) および 0.2 N HCl のジクロロメタン溶液 (1.0 mL) を残渣に加え、反応液を室温で 10 分間攪拌した後、溶媒を除去して乾燥させた。

【0068】混合物を室温で 1 時間攪拌し、水 (5 mL)

およびAcOEt (5ml) で反応を停止した。混合液をAcOEtで抽出した後、有機層を塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で脱水した。

【0069】溶媒を除去した後、粗生成物をシリカゲル

クロマトグラフィーにより精製し、化合物5aを得た。

【0070】5aの同定結果を表1に示した。

【0071】

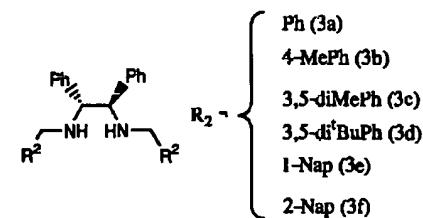
【表1】

Ethyl 2-Dodecanoyleamino-4-oxo-4-phenylbutyrate (5a): $[\alpha]_D^{25} -58.5$ ($c 1.02$, CHCl_3); mp 50-51 °C; ^1H NMR (CDCl_3) δ : 0.88 (t, 3H, $J = 6.8$ Hz), 1.2-1.4 (m, 19H), 1.5-1.7 (m, 2H), 2.21 (dt, 2H, $J = 2.4, 7.7$ Hz), 3.60 (dd, 1H, $J = 4.1, 18.3$), 3.75 (dd, 1H, $J = 4.1, 18.3$), 4.21 (q, 2H, $J = 7.1$ Hz), 4.96 (dt, 1H, $J = 4.1, 8.0$ Hz), 6.61 (brd, 1H, $J = 8.0$ Hz), 7.47 (apparent t, 2H, $J = 7.6$ Hz), 7.60 (apparent t, 1H, $J = 7.3$ Hz), 7.94 (apparent d, 2H, $J = 7.5$ Hz); ^{13}C NMR (CDCl_3) δ : 14.0, 14.1, 22.6, 25.5, 29.1, 29.3, 29.4, 29.5, 31.9, 36.5, 40.5, 48.2, 61.7, 128.1, 128.7, 133.7, 136.0, 171.2, 172.9, 198.0; IR (neat) 1683, 1742 cm^{-1} ; MS (EI) $z/m = 403$ (M^+); HPLC, Daicel Chiralcel AD, hexane/ $\text{PrOH} = 19/1$, flow rate = 1.0 mL/min: $t_R \approx 21.9$ min (S), $t_R = 26.6$ min (R).

【0072】同様に3eの代わりに表2に示した3a~3fを配位子としてキラル銅触媒を調製し、不斉Mannich型反応を行った。表2に各キラル銅触媒、反応収率、および光学純度を示した。

【0073】

【表2】



- Ph (3a)
- 4-MePh (3b)
- 3,5-diMePh (3c)
- 3,5-di*t*BuPh (3d)
- 1-Nap (3e)
- 2-Nap (3f)

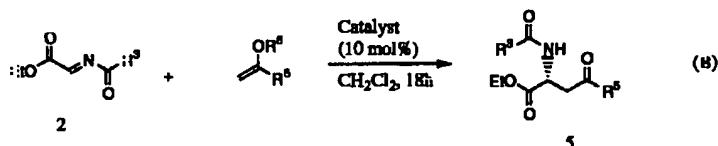
触媒	収率 (%)	ee (%)
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{a}$	25	63
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{b}$	32	63
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{c}$	24	75
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{d}$	12	52
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{e}$	20	80
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{f}$	32	64
$\text{Cu}(\text{OTf})_2 + 3\text{e}$	92	94

【0074】表2より、各種の配位子 (II) を有するこの出願の発明の新規キラル銅触媒を用いることにより、高いエナンチオ選択性でN-アシル化アミノ酸誘導体が得られることが示された。中でも、R²として1-ナフチル基を有する新規キラル銅触媒を用いた場合に、高い反応収率と光学純度が得られた。

<実施例2>次に、式 (B) に従って、本願発明の新規キラル銅触媒による各種のN-アシルイミノエスチル(2)とシリルエノールエーテルまたはビニルエーテルの不斉Mannich型反応について検討した。

【0075】

【化26】



【0076】反応は、実施例1と同様の方法で行った。触媒は、 $\text{Cu}(\text{OTf})_2$ (3.6 mg, 0.01 mmol) を 100 °C の真空中で2時間乾燥させた後、化合物3e (5.4 mg, 0.00

11 mmol) のジクロロメタン (1.0 mL) 溶液をアルゴン下、室温で加え、得られた薄緑色の液を濃緑色になるまで1.5時間攪拌して得た。

【0077】アルキルビニルエーテルを使用した系では、ジクロロメタン(3.0mL)および0.2N HClのジクロロメタン溶液(1.0 mL)を残渣に加える代わりに、THF(5.0 mL)および1N HCl水溶液(0.25 mL)を残渣に加え、反応液を室温で10分間攪拌した後、溶媒を除去し

て乾燥させ、生成物を得た。

【0078】生成物5b～5dの同定結果を表3～5に示した。

【0079】

【表3】

Ethyl 2-Dodecanoylamino-4-oxo-4-(4-methoxyphenyl)butyrate (5b): $[\alpha]^{23}\text{D}$ -54.5 (c 0.55, CHCl_3); mp 71-72 °C; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ = 0.88 (t, 3H, J = 6.8 Hz), 1.2-1.4 (m, 19H), 1.5-1.7 (m, 2H), 2.20 (t, 2H, J = 7.7 Hz), 3.52 (dd, 1H, J = 4.0, 17.9 Hz), 3.71 (dd, 1H, J = 4.0, 17.9 Hz), 3.88 (s, 3H), 4.20 (q, 2H, J = 7.1 Hz), 4.95 (dt, 1H, J = 4.0, 8.1 Hz), 6.62 (d, 1H, J = 8.1 Hz), 6.94 (d, 2H, J = 8.9 Hz), 7.92 (d, 2H, J = 8.9 Hz); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ = 14.0, 14.1, 22.6, 25.5, 29.1, 29.3, 29.4, 29.5, 31.8, 36.5, 40.1, 48.2, 55.5, 61.6, 113.8, 129.1, 130.4, 163.9, 171.3, 172.9, 196.4; IR (neat) 1602, 1675, 1742 cm^{-1} ; MS (EI) m/z = 433 (M^+); HPLC, Daicel Chiralcel AD, hexane/ iPrOH = 19/1, flow rate = 1.0 mL/min: t_R = 34.8 min (S), t_R = 39.7 min (R).

【0080】

【表4】

Ethyl 2-Dodecanoylamino-4-oxo-4-(4-chlorophenyl)butyrate (5c): $[\alpha]^{23}\text{D}$ -49.5 (c 0.51, CHCl_3); mp 79-80 °C; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ = 0.88 (t, 3H, J = 7.0 Hz), 1.2-1.3 (m, 19H), 1.5-1.7 (m, 2H), 2.21 (dt, 2H, J = 3.4, 7.6 Hz), 3.57 (dd, 1H, J = 4.2, 18.1 Hz), 3.69 (dd, 1H, J = 4.2, 18.1 Hz), 4.21 (q, 2H, J = 7.1 Hz), 4.94 (dt, 1H, J = 4.2, 7.8 Hz), 6.60 (brd, 1H, J = 7.8 Hz), 7.45 (d, 2H, J = 8.6 Hz), 7.88 (d, 2H, J = 8.6 Hz); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ = 14.0, 14.0, 22.6, 25.5, 29.1, 29.3, 26.4, 29.5, 31.8, 36.5, 40.4, 48.2, 61.7, 129.0, 129.5, 134.3, 140.2, 171.0, 173.0, 196.8; IR (neat) 1636, 1688, 1732 cm^{-1} ; MS (EI) m/z = 437 (M^+); HPLC, Daicel Chiralcel AD, hexane/ iPrOH = 19/1, flow rate = 1.0 mL/min: t_R = 21.5 min (S), t_R = 32.7 min (R).

【0081】

【表5】

Ethyl 2-acetylamino-4-oxo-4-phenylbutyrate (5d): $[\alpha]^{23}\text{D}$ -102.5 (c 0.44, CHCl_3); $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ = 1.23 (t, 3H, J = 7.1 Hz), 2.02 (s, 3H), 3.61 (dd, 1H, J = 4.1, 18.3), 3.75 (dd, 1H, J = 4.1, 18.3), 4.21 (q, 2H, J = 7.1), 4.95 (dt, 1H, J = 4.1, 7.7), 6.67 (brd, 1H, J = 7.7), 7.48 (apparent t, 2H, J = 7.6 Hz), 7.60 (apparent t, 1H, J = 7.2 Hz), 7.94 (apparent d, 2H, J = 7.3 Hz); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ = 14.0, 23.1, 40.5, 48.3, 61.7, 128.1, 128.7, 133.8, 136.0, 169.9, 171.1, 197.9; IR (neat) 1681, 1686, 1744 cm^{-1} ; MS (EI) m/z = 263 (M^+); HPLC, Daicel Chiralcel AD, hexane/ iPrOH = 4/1, flow rate = 1.0 mL/min: t_R = 9.8 min (S), t_R = 12.1 min (R).

【0082】また、表6に反応条件と生成物の収率および光学純度を示した。

【0083】

【表6】

反応	R ³	R ⁵	R ⁶	生成物	収率 (%)	ee (%)
1	C ₁₁ H ₂₃ (2a)	Ph	SiMe ₃	5a	92	94
2	C ₁₁ H ₂₃ (2a)	MeOPh	SiMe ₃	5b	97	92
3	C ₁₁ H ₂₃ (2a)	CIPh	SiMe ₃	5c	88	93
4	C ₁₁ H ₂₃ (2a)	Ph	Me ₃	5a	85	90
5	CH ₃ (2b)	Ph	SiMe ₃	5d	85	94

【0084】表6より、この出願の発明のN-アシリ化

アミノ酸誘導体の製造方法では、ケトン、エステルおよ

びチオエステル由来の各種のシリルエノールエーテルからN-アシル化アミノ酸誘導体が高い反応収率とエナンチオ選択性で得られることが確認された。また、アルキルビニルエーテルについても、対応するN-アシル化アミノ酸誘導体への変換が進行した。

＜実施例3＞ HPA-12の合成

スフィンゴ脂質とは、長鎖塩基であるスフィンゴシンと脂肪酸による複合脂質の総称で、グリセロリン脂質、ステロールとともに生体膜の構成成分である。スフィンゴ脂質は、1874年に脳抽出物中に発見されてから、長年、その機能が明らかになっていなかった。しかし、近年、脂質の細胞内シグナル伝達に寄与していることが明らかになり、その重要性が注目されている。

【0085】脂肪酸がNH₂基によりアミド結合したものがセラミドと呼ばれ、すべてのスフィンゴ脂質の共通部分となっている。スフィンゴ脂質は、その親水基の違いにより、さらにスフィンゴ糖脂質とスフィンゴリン脂質に大きく分けられ、多様な構造を有するものが存在する。スフィンゴ脂質からセラミドが生じると、それは様々な合成・代謝系を経てスフィンゴシン、糖脂質、セラミド-1-リン脂質、スフィンゴミエリン等に変換され

る。細胞外膜に多く存在するセラミド、スフィンゴミエリン、糖脂質はエンドソームによりリソソームへ輸送され、酵素によって分解される。

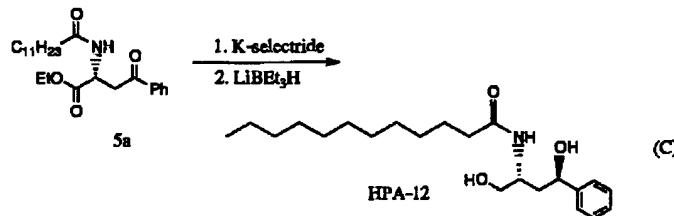
【0086】セラミドは、アボトーシスシグナル伝達分子であることが明らかになっており、セラミドを細胞内に導入させると、DNAの断片化や核の濃縮、断片化などが生じ、アボトーシスを起こす。また、細胞内でスフィンゴミエリンを分解してセラミドが生成されてもアボトーシスが引き起こされることが知られている。

【0087】最近、スフィンゴミエリン合成サイトから小胞体へのセラミド輸送の抑制剤として作用し、細胞死を抑制する物質として、(1R, 3R)-N-(3-ヒドロキシ-1-ヒドロキシメチル-3-フェニルプロピル)デカナミド (HPA-12) が報告されている (Yasuda, S., Kitagawa, H., Ueno, M., Ishitani, H., Fukasawa, M., Nishijima, M., Kobayashi, S., Hanada, K. J. Biol. Chem. 2001, 276, 43994-44002)。

【0088】HPA-12を次式(C)に従って合成した。

【0089】

【化27】



【0090】5a (20.1 mg, 0.050 mmol) のエチレングリコールジメチルエーテル溶液 (0.75 mL) に1M K-SelectrideのTHF溶液 (0.25 mL, 0.25 mmol) を-45℃で加えた。混合溶液を-45℃で2時間攪拌した後、1M super-hydride (0.25 mL) を滴下した。

【0091】反応液を室温まで加温した後、1時間攪拌し、水と30% H₂O₂を加えて反応を停止し、AcOEtで抽出した。抽出液を飽和NaHCO₃溶液で洗浄した後、水層を合わせ、AcOEtで抽出した。また、有機層は塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で脱水した。

【0092】溶媒を蒸発させた後、残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、HPA-12を得た。

【0093】この出願の発明者らは、キラルジルコニウム触媒を用いたエナンチオ選択性的Mannich型反応により HPA-12を合成し、報告している (Ueno, M., Kitagawa, H., Ishitani, H., Yasuda, S., Nishijima, K., Hanada, K., Kobayashi, S. Tetrahedron Lett. 2001, 42, 7863)。このようなキラルジルコニウム触媒を用いる方法では、HPA-12は6ステップで得られた（全収率6.0%）。一方、本願発明の新規キラル銅錯体を用い

る不斉Mannich型反応では、HPA-12を2aから3ステップ(2ポット)で合成でき、全収率は68.6%であった。

【0094】したがって、本願発明のN-アシル化アミノ酸誘導体の合成方法は、各種のHPA-12類似体への応用範囲が広く、有用性が高いことが示唆される。

【0095】なお、5aの絶対配置は、発明者らによりRであることが報告されている (Ueno, M., Kitagawa, H., Ishitani, H., Yasuda, S., Nishijima, K., Hanada, K., Kobayashi, S. Tetrahedron Lett. 2001, 42, 7863)。

【0096】

【発明の効果】以上詳しく述べたとおり、この出願の発明により、新規なキラル銅触媒と、それを用いたN-アシル化アミノ酸誘導体の製造方法が提供される。この発明の方法は、少ない工程でN-アシル化アミノ酸誘導体を高収率およびエナンチオ選択性的に製造することを可能とするものであり、各種の天然物質や生理活性物質、あるいはその中間体の合成において有用性が高い。

(10))03-260363 (P2003-260363A)

フロントページの続き

(51) Int. C1.7	識別記号	F I	(参考)
C 0 7 M	7:00	C 0 7 M	7:00

F ターム(参考) 4G069 AA06 BA27A BA27B BC31A
BC31B BE14A BE14B BE34A
BE34B CB25 CB57 CB59
CB77
4H006 AA02 AC44 AC53 BA05 BA46
BJ50 BR10 BT12 BV22
4H039 CA71 CF40 CG90